## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-354807

(43)Date of publication of application: 25.12.2001

51)Int.CI.

CO8L 21/00 B60C 1/00 C08K 3/00 CO8K 5/00 **C08L** 9/00

21)Application number: 2001-128230

(71)Applicant:

**BAYER AG** 

(22)Date of filing:

25.04.2001

(72)Inventor:

**OBRECHT WERNER** 

SUMNER ANTHONY

(30)Priority

Priority number: 2000 10021070

Priority date: 28.04.2000

Priority country: DE

#### (54) RUBBER COMPOUND AND ITS USE

#### (57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a rubber compound having excellent processability and high scorch resistance in a noncrosslinked state and characteristically exhibiting lightweight, high Shore hardness, high impact resistance, especially low hysteresis loss and a low rise in temperature under a dynamic stress in a vulcanized state.

SOLUTION: This rubber compound comprises a rubber (A) containing at least one double bond and a particle of a polybutadiene rubber (B) having <-60° C glass transition temperature, advantageously −65° C to −100° C, optionally another filler and a rubber auxiliary. The amount of the component (B) is 10-150, advantageously 30-120 mass % based on the total of the component (A).

#### **EGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-354807 (P2001-354807A)

(43) 公開日 平成13年12月25日(2001.12.25)

クーゼン(番地なし)

エンシュトラーセ 4

弁理士 矢野 敏雄 (外4名)

ドイツ連邦共和国 メールス ペートーフ

(72)発明者 ヴェルナー オプレヒト

(74)代理人 100061815

(51) Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	F I	テーマコード(参考)		
C08L 21/00		C 0 8 L 21/00	4 J O O 2		
B60C 1/00		B 6 0 C 1/00	Z		
C 0 8 K 3/00		C 0 8 K 3/00			
5/00		5/00	•		
C08L 9/00		C 0 8 L 9/00			
		審査請求 未請求 請求項の数	(2 OL (全 10 頁)		
(21)出願番号	特願2001-128230(P2001-128230)	(71) 出願人 390023607			
		パイエル・アクチエ	ンゲゼルシヤフト		
(22)出願日	平成13年4月25日(2001.4.25)	BAYER AKT	IENGESELLS		
		CHAFT			
(31)優先権主張番号	10021070.8	ドイツ連邦共和国デ	-51368 レーフエル		

最終頁に続く

### (54) 【発明の名称】 ゴムコンパウンドおよびその使用

ドイツ(DE)

平成12年4月28日(2000.4.28)

### (57)【要約】

(32)優先日

(33)優先権主張国

【課題】 非架橋状態で良好な加工性および高いスコーチ耐性を特徴とし、加硫状態では軽量であるのと共に高いショアA硬度、高い衝撃耐性および、特に低いヒステリシス損失および動的応力下での低い昇温を特徴とするゴムコンパウンドを製造する。

【解決手段】 少なくとも1つの二重結合を有するゴム (A) およびガラス転移温度<-60℃、有利には-65℃~-100℃を有するポリブタジエンゴム粒子および、場合により他の充填剤およびゴム助剤からなり、その際、成分(B) は成分(A) の全量に対して10~150、有利には30~120質量%の量で存在するゴムコンパウンドを提供する。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 少なくとも1つの二重結合を有するゴム (A) およびガラス転移温度<-60℃を有するポリブ タジエンゴム(B) の粒子、ならびに場合により他の充 填剤およびゴム助剤を慣用量で含有し、その際、成分 (B) は成分(A) の全量に対して10~150質量% の量で存在するゴムコンパウンド。

【請求項2】 高い動的応力がかけられるタイヤ成分、特にタイヤビードおよびアペックスコンパウンド、サブトレッドコンパウンド、タイヤカーカスおよびタイヤサイドウォールの製造における、請求項1記載のゴムコンパウンドの使用。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明はガラス転移温度<一 60℃を有するポリブタジェンからなるゴム粒子(ゴム ゲル)を含有し、かつ非架橋状態で良好な加工性および 適宜に高いスコーチ耐性を特徴とし、加硫された状態で 動的応力下に高いショアA硬度、高い衝撃耐性、低いヒ ステリシス損失および低い昇温を示し、かつそれから製 造される加硫物は軽量であるゴム配合物(ゴムコンパウ ンド)に関する。加硫物はタイヤ成分の製造のために特 に適当であり、そのためには動的応力下で低い昇温が必 要であり、例えばタイヤビードおよびアペックスコンパ ウンド (apex compound) 、タイヤカーカス、サブトレ ッドコンパウンド (subtread compound) および、特に タイヤサイドウォールのために必要である。このコンパ ウンドは非常用走行特性を有するタイヤのための強化サ イドウォール(ランフラットタイヤのためのインサー ト)の製造のために特に適当である。

### [0002]

【従来の技術】タイヤサイドウォールの補強のための一 連の必要条件を満たすタイヤコンパウンドを製造するた めの慣用の方法は、充填剤を>50phrの量で含有す るゴムコンパウンドを製造することからなる。慣用の無 機充填剤、例えばカーボンブラックまたはケイ酸をゴム 100質量部に対して>50質量部の量で添加すること で高いショアA硬度を有するコンパウンドが製造され、 該硬度はこれらのコンパウンドの粘度が非常に高いこと を意味し、その結果として該コンパウンドは加工しにく い。更に摩擦力が非常に高いので、該コンパウンドの製 造の際に該コンパウンドが激しく昇温することがあり、 かつ該コンパウンドに関する短いスコーチ時間から検出 可能な初期スコーチ (premature scorch) が生じること がある。加硫された状態において、かかるゴム粒子は低 い弾性を示し、かつ動的応力下に顕著な発熱を示す。使 用される無機充填剤の高い密度(ρカーボンブラック= 1. 8g/cm<sup>3</sup>;ρケイ酸=2. 1g/cm<sup>3</sup>)のた め、かかるコンパウンドから製造されたゴム粒子は重 い。

【0003】ケイ酸で充填されたコンパウンドにおけるコンパウンド特性は硫黄含有オルガノケイ素化合物の添加によって改善される(DE-A2141159号、US3873489号、US5110969号、US4709065号およびUS5227425号を参照のこと)。これらの特許文献においては、ケイ酸で充填された加硫物の機械的特性における硫黄含有オルガノケイ素化合物のポジティブな影響を記載している。しかしながらコンパウンドの製造は複雑であり、スコーチ時間は短く、かつ動的応力下ではヒステリシス損失が生じ、かつかる加硫物に関連する発熱は更なる改善が必要である。

【0004】慣用の充填剤、例えばカーボンブラックと組み合わせて星状分枝を有するゴム(EP-A218876号)の使用は、コンパウンドの粘度の過剰な増加を伴わずに高いショアA硬度を有する加硫物を製造するために適当なゴムコンパウンドを製造するのを可能にする。かかるコンパウンドは容易に加工でき、かつ殆どスコーチを受けることはない。しかしながら、かかる加硫物の衝撃耐性および動的応力下の発熱はなおも適当ではない。更に星状分枝を有するゴムの添加はこれから製造されるゴム粒子の質量を低減させない。

【0005】加硫物中で1、2ージチオエタンジイルをもたらすビスーチオカルバモイル化合物を使用することによって、タイヤトレッド(EP-A0432417号)およびタイヤサイドウォール(EP-A0432405号)は高い衝撃耐性および動的応力下に低い昇温(グッドリッチフレキソメーターを使用して測定した)を伴って製造できる。しかしながら動的応力下での熱の発生の減少はなおも適当でない。

【0006】慣用の無機充填剤の代わりにミクロゲルを完全または部分的に置き換えることは、例えば以下の特許文献または特許:EPーA405216号、DEーA4220563号、GBーA1078400号、EPーA432405号、EPーA854170号およびEPーA432417号に記載されている。二重結合含有プムを有するコンパウンド中でCR、BR、SBRおよびNBRのミクロゲルを使用することは特許/特許文献EPーA405216号、EPーA854170号、US5395891号およびGBーA1078400号に記載されている。しかしながらこれらの特許文献は低い変形(<300%)下では高いモジュラスを示し、かつ動的応力および非常に低い発熱下に非常に低いヒステリシス損失を示すコンパウンドを記載している。

#### [0007]

【発明が解決しようとする課題】従って本発明の課題は 非架橋状態で良好な加工性および高いスコーチ耐性を特 徴とし、加硫状態では軽量であるのと共に高いショア A 硬度、高い衝撃耐性および、特に低いヒステリシス損失 および動的応力下での低い昇温を特徴とするゴムコンパ ゚゚ウンドを製造することである。

[8000]

. 【課題を解決するための手段】前記課題は、少なくとも 1つの二重結合含有ゴム(A)およびガラス転移温度く -60℃を有するポリブタジエンゴム粒子(B)およ び、場合により他の充填剤およびゴム助剤からなるゴム コンパウンドによって解決される。

【0009】従って本発明は少なくとも1つの二重結合を有するゴム(A)およびガラス転移温度<-60℃、有利には-65℃~-100℃を有するポリブタジエンゴム粒子および、場合により他の充填剤およびゴム助剤からなり、その際、成分(B)は成分(A)の全量に対して10~150、有利には30~120質量%の量で存在するゴムコンパウンドを提供する。

【0010】二重結合を有するゴム(A)という用語は DIN/ISO1629においてRゴムと称されるゴム を示す。これらのゴムは主鎖中に二重結合を有する。例 は

NR:天然ゴム

SBR:スチレンーブタジエンゴム

SIBR:スチレンーイソプレンーブタジェンゴム

BR: 非分枝形または分枝形、有利には星状分枝を示す

形のポリブタジェンゴム

NBR:ニトリルゴム

IIR:ブチルゴム

HNBR:部分的に水素添加されたニトリルゴム

SNBR:スチレンーブタジェンーアクリロニトリルゴ

ム

CR:ポリクロロプレン

を含む。

【0011】しかしながら二重結合を有するゴム(A)という用語はDIN/ISO1629においてMゴムと称され、かつ飽和主鎖の他に側鎖中にも二重結合を示すゴムを含むと解されるべきである。これらは、例えばEPDMを含む。

【0012】有利なゴムはNR、BR、SBR、SIB RおよびSNBRである。

【0013】ポリブタジエンゴム粒子という用語はゴムゲルまたはミクロゲルを示す。それらの一般的な製造は、例えばUS5395891号に記載されている。

【0014】ミクロゲルは5~1000nm、有利には20~600nmの粒径(DIN53206によるDVN値)を有する。その架橋のために、これらは不溶性であり、適当な膨潤剤、例えばトルエン中で膨潤性である。トルエン中でのミクロゲルの膨潤指数(Si)は1~50、有利には6~20である。膨潤指数は溶剤含有ゲルの質量(20000rpmでの遠心分離後)および乾燥ゲルの質量から計算される。

【0015】S<sub>i</sub>=ゲルの湿質量/ゲルの乾質量 膨潤指数を測定するために、250mgのゲルを25m Iのトルエン中で24時間撹拌しながら膨潤させる。ゲルを遠心分離で分離し、秤量し、次いで70℃で一定の質量に乾燥させ、再び秤量する。

【0016】ポリブタジエン粒子のガラス転移温度はD SC(示差走査熱分析)の方法によって測定する。

【0017】非架橋のゴム出発物質は公知の方法によって乳化重合および溶液重合によって製造できる。

【0018】ポリブタジェンゴム粒子の乳化重合による製造において、付加的にラジカル重合可能なモノマーを、特に10質量%以下の量で使用することもできる。例は、スチレン、アクリロニトリル、イソプレン、アクリル酸のエステル、テトラフルオリド、ヘキサフルオリド、ヘキサフルオフロペン、2ークロロブタジエン、2、3ージクロロブタジエン、2、3ージクロロブタジエンはよび二重結合を有するカルボン酸、例えばヒドロキシボンは、一年シボンのでは、一年シボンのでは、一年シボンのでは、一年シボンのでは、一年シボンのでは、一年では、例えばヒドロキシボンのでは、一年のでは、例えば、一年のでは、サート、カリレート、ヒドロキシボックリレート、カリンジルメタクリレート、ヒドロキシボックリレート、または二重結合を有するエポキシ、例えばグリシジルメタクリレートまたはグリシジルアクリレートを含む。

【0019】ゴム粒子の架橋は、架橋作用を有する多官 能性化合物との共重合によって乳化重合の間に直接達成 することができる。有利な多官能性コモノマーは少なく とも2つ、有利には2~4つの共重合可能なC=C二重 結合を有する化合物、例えばジイソプロペニルベンゼ ン、ジビニルベンゼン、ジビニルエーテル、ジビニルス ルホン、ジアリルフタレート、トリアリルシアヌレー ト、トリアリルイソシアヌレート、1、2ーポリブタジ エン、N, N'-m-フェニレンマレイミド、2, 4-トルイレンビス(マレイミド)および/またはトリアリ ルトリメリテートである。使用できる他の例は、多価 の、有利には二価ないし四価のC2~C10ーアルコー ル、例えばエチレングリコール、プロパンジオールー 1, 2、ブタンジオール、ヘキサンジオール、2~20 個、有利には2~8個のオキシエチレン単位を有するポ リエチレングリコール、ネオペンチルグリコール、ビス フェノールA、グリセロール、トリメチロールプロパ ン、ペンタエリトリトール、脂肪族ジオールおよび脂肪 族ポリオールおよびマレイン酸、フマル酸および/また はイタコン酸からなる不飽和ポリエステルを有するソル ビトールを含む。

【0020】乳化重合の間のゴム粒子の架橋は高い変換率が得られるまで重合を継続させることによるか、または高い内部変換率を有する重合によるモノマー供給法で達成することもできる。別の可能性は調節剤の不在下に乳化重合を実施することにある。

【〇〇21】非架橋または弱く架橋したブタジエン

(コ) ポリマーを乳化重合後に架橋させるために、乳化

・重合の間に得られるラテックスを有利には使用する。原 則的に該方法は他の手段、例えば溶解によって得られる 非水性ポリマー分散液で使用することもできる。

【0022】適当に架橋する作用を有する化学物質の例は、有機ペルオキシド、例えばジクミルペルオキシド、 tーブチルクミルペルオキシド、ビス(tーブチルペルオキシド、ビス(tーブチルペルオキシド、ビス(tーブチルペルオキシド、2、5ージメチルヘキサンー2、5ージヒドロペルオキシド、2、5ージメチルヘキシンー3、2、5ージヒドロペルオキシド、ジベンゾイルペルオキシド、ビス(2、4ージクロロベンゾイル)ペルオキシド、tーブチルペルベンゾエート、および有機アゾビスイソブチロニトリルおよび、アゾビスシクロヘキサンニトリル、およびジメルカプト化合物およびポリメルカプト化合物、例えばジメルカプトエタン、

1、6ージメルカプトへキサン、1、3、5ートリメルカプトトリアジンおよびメルカプト末端を有するポリスルフィドゴム、例えばビスクロロエチルホルマールとナトリウムポリスルフィドとのメルカプト末端を有する反応生成物を含む。後架橋が行われる最適温度は、通常は架橋剤の反応性に依存し、室温ないし約180℃の温度で、場合により高められた圧力下に実施することができる(Houben-Weyl、Methoden der organischen Chemie、4th edition、volume14/2、page 848を参照のこと)。特に有利な架橋剤はペルオキシドである。

【0023】C=C二重結合を有するポリブタジエンゴムを架橋してゴム粒子を形成することは、US5302696号またはUS5442009号に記載のようにヒドラジン、または場合により他の水素添加剤、例えば有機金属水素化物錯体でC=C二重結合を同時に部分的にまたは完全に水素添加して分散液中またはエマルジョン中で実施することができる。

【0025】本発明によるゴムコンパウンドに関しては、ガラス転移温度<-60℃、有利には-65℃~-100℃を有するポリブタジエンゴム粒子(ゲル)が使用される。規定のガラス転移温度を有するかかるポリブタジエンゴム粒子は、かかるゲルを製造するために前記

で詳説した指示に従うことによって、例えば架橋剤の選択的な使用によって、かつブタジエンの乳化重合の間に 多官能性ジエンを使用することによって選択的に製造す ることができる。

【0026】本発明による少なくとも1つの二重結合を有するゴム(A)からなり、ガラス転移温度<-60℃を有するポリブタジエンゴムの粒子(B)を添加したゴムコンパウンドは、場合により他の充填剤およびゴム助剤を含有していてよい。

【 O O 2 7】本発明によるゴムコンパウンドおよび加硫物を製造するための特に適当な充填剤は無機充填剤およびポリマー充填剤:

カーボンブラック。この場合での使用のためのカーボンブラックはランプブラック法、ファーネスブラック法またはガスブラック法によって製造され、20~20 Om2/gのBET表面積を有し、例えば:SAF、ISAF、IAF、FEFまたはGPFのカーボンブラックである。

【0028】 一 例えばシリケート溶液の沈殿または5~1000、有利には20~400 $m^2$ /gの比表面積(BET表面積)ならびに5~400mの一次粒度を有するケイ素ハロゲン化物のフレーム加水分解(flame hydrolysis)によって製造される微粒子ケイ酸。該ケイ酸は、場合により他の金属酸化物、例えばAI、Mg、Ca、Ba、ZnおよびTiの酸化物との混合酸化物として存在してよく、そのため適当な化合物で活性化されたケイ酸、例えばSi69 (R) (デグッサ)が有利に使用される。

【0029】 - BET表面積20~400m<sup>2</sup>/gおよび一次粒度5~400nmを有する合成シリケート、例えばアルミニウムシリケート、アルカリ土類金属シリケート、例えばマグネシウムシリケートまたはカルシウムシリケート

- 天然シリケート、例えばカオリンおよび他の天然産 生ケイ酸
- 金属酸化物、例えば酸化亜鉛、酸化カルシウム、酸 化マグネシウム、酸化アルミニウム
- 金属カーボネート、例えば炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、炭酸亜鉛
- 金属スルフェート、例えば硫酸カルシウム、硫酸バリウム
- 金属水酸化物、例えば水酸化アルミニウムおよび水酸化マグネシウム
- ガラスファイバーおよびガラスファイバー製品(ラス、ストランドまたはガラスマイクロビーズ)
- 熱可塑性ファイバー(ポリアミド、ポリエステル、アラミド)
- スチレンーブタジェン、ポリクロロプレン、ニトリルゴム、天然ゴムをベースとし、5~100nmの粒度およびガラス転移温度>-50℃で高い架橋度を有する

ー ポリマー充填剤、例えばデンプン、セルロース、リ・グニン、トランスー1、4ーポリブタジエン、シンジオタクティックの1、2ーポリブタジエンなど特定の充填剤を単独または混合物で使用することができる。該方法の特に有利な態様においては、ガラス転移温度<-60℃を有するポリブタジエン粒子(B)30~120質量部を、場合により0、1~100質量部のカーボンブラックおよび/または0、1~100質量部の淡色充填剤と共にそれぞれの場合に非架橋ゴム(A)100質量%に対して使用する。

【 0 0 3 0 】 本発明によるゴムコンパウンドは他のゴム助剤、例えば架橋剤、硫黄、反応促進剤、酸化防止剤、熱安定剤、光安定剤、オゾン割れ防止剤、加工助剤、可塑剤、粘着剤、発泡剤、染料、顔料、蝋、樹脂、エキステンダー、有機酸、遅延剤、金属酸化物、および充填剤活性剤、例えばトリエタノールアミン、ポリエチレングリコール、ヘキサントリオール、ビス(トリエトキシシリルプロピル)テトラスルフィドまたはゴム工業で知られている他のものを含有していてよい。

【0031】ゴム助剤および充填剤は、ことに意図された適当によって慣用の量で使用される。慣用の量は、例えば使用されるゴム(A)の量に対して約0.1~100、有利には0.1~50質量%の量である。

【〇〇32】硫黄、硫黄供与体、ペルオキシドまたは架 **橋剤、例えばジイソプロペニルベンゼン、ジビニルベン** ゼン、ジビニルエーテル、ジビニルスルホン、ジアリル フタレート、トリアリルシアヌレート、トリアリルイソ シアヌレート、1, 2ーポリブタジエン、N, N'-m ーフェニレンマレイミドおよび/またはトリアリルトリ メリテートを慣用の架橋剤として使用することができ る。他の適当な例は多価の、有利には二価ないし四価の C2~C10-アルコール、例えばエチレングリコー ル、プロパンジオールー1,2ーブタンジオール、ヘキ サンジオール、2~20個、有利には2~8個のオキシ エチレン単位を有するポリエチレングリコール、ネオペ ンチルグリコール、ビスフェノールA、グリセロールの アクリレートおよびメタクリレート、トリメチルプロパ ン、ペンタエリトリトール、脂肪族ジオールおよびポリ オールおよびマレイン酸、フマル酸および/またはイタ コン酸からなる不飽和ポリエステルを有するソルビトー ルを含む。

【〇〇33】本発明によるゴムコンパウンドは、更に加硫促進剤を含有してもよい。適当な加硫促進剤の例は、例えばメルカプトベンゾチアゾール、メルカプトスルフェンアミド、グアニジン、チウラム、ジチオカルバメート、チオ尿素、チオカーボネートおよびジチオホスフェ

ートを含む。加硫促進剤、硫黄および硫黄供与体またはペルオキシドまたは他の架橋剤、例えば2.4ートルイリジンジイソシアネート二量体(=Desmodur TT)、1,6ーピス(N,N'ージベンジルチオカルバモイルジチオ)へキサン(有利には)または1.4ービスー1ーエトキシヒドロキノン(=架橋剤30/10)は、特に使用されるゴムの全量に対して0.1~40質量部、有利には0.1~10質量部で使用される。

【0034】本発明によるゴムコンパウンドの加硫は100~250℃、有利には130~180℃の温度で、場合により10~200バールの圧力下で実施できる。

【0035】二重結合を有するゴム(A) およびガラス 転移温度<一60℃を有するポリブタジエンゴム(B) の粒子の添加からなる本発明によるゴムコンパウンドは 種々の方法で製造できる:一方では個々の固体成分を混合することが以前から可能である。この方法のために過当な装置は、ロール機、密閉式ミキサーあるいは配合押出機を含む。他方では非架橋ゴムまたは選択的には架橋されたゴムのラテックスを合することによっても可能である。このようにして製造される本発明によるコンパウンドは慣用の手段によって、蒸発、沈殿または凍結凝固(US-A2187146号)によって得ることもできる。本発明によるコンパウンドは直接離することもできる。本発明によるコンパウンドは直接離することもできる。本発明によるコンパウンドは直接離することもできる。本発明によるコンパウンドは直接を引入して引き続き回収することによって得ることができる。二重結合を有するゴム(A) およびゴムゲル

(B) からなり、充填剤および場合によりゴム助剤を添加したゴム混合物の更なる混合は慣用の混合装置、ロール、密閉式ミキサーあるいは配合押出機中で実施できる。有利な混合温度は50~180℃の範囲内である。【0036】本発明によるゴム混合物は、高い動的応力下に低い昇温を必要とするタイヤ成分の製造のために、例えばビードコンパウンド、タイヤカーカス、サブトレッドコンパウンドおよびタイヤサイドウォールのために適当である。該コンパウンドは、非常時運動特性を有するタイヤのための強化サイドウォール(ランフラットタイヤのためのインサート)の製造のために特に適当である。

### [0037]

【実施例】BRゴム粒子をUS5395891号に従って、BRゲルA1およびSBRゴム粒子をEP854170号A1の例1に従って、水性のゴム分散液をジクミルペルオキシドを使用して架橋させることによって製造する。これらのゴム粒子に関する特性データを以下に表にまとめる:

#### [0038]

### 【表1】

ゲル OBR	ゴムの衝類 (BR/SBR)	DCP#	直径 <b>d</b> 50 [nm]	ゲル 含有率 [%]	スウェリン グ指数	ガラス転移 温度  ℃	密度 [g/cm³]
1052 A*	BR	0.5	116	95	7.8	-75	0.9191
1052 B*	BR	1.0	116	97	7.4	-66.5	0.9349
821	BR	1.0	123	97	5.4	-60	0.9465
801	BR	1.0	157	98	4.7	-55	0.9499
1049A	BR	1.5	110	96	4.7	-52	0.9556
802	BR	1.5	154	98	3.2	-40.5	0.9668
803	BR	2.0	155	98	3.2	-30.5	0.9764
900	BR	2.5	39	91	4.2	-35	0.9864
901	BR	4	37	89	3.2	-0.5	0.9965
786	SBR	1.5	56	98	4.9	-22.5	0.9819

<sup>\*</sup> 本発明による

【 0 0 3 9 】 1 c ) コンパウンドの製造、加硫および結果

以下のコンパウンド系を製造し、相応の加硫物の特性を 測定する:

#### コンパウンド系A

このコンパウンド系においては、必要な目的は先行技術に相当し、本発明によるゲルを含有しないゴムコンパウンドでは達成できないことを証明している。ムーニースコーチ(MS)、ヒステリシス損失( $tan\delta/60$  °C)およびグッドリッチフレキソメーター試験での動的応力下の昇温に関してカーボンブラック( $1\sim4$ )また

は活性化されたケイ酸( $5\sim8$ )を含有するコンパウンドの場合に最も大きな不足が生じる。SBRゲルを含有するコンパウンド( $1\sim9$ )の場合にはムーニースコーチMS( $130^{\circ}$ C)試験( $\Delta$ T)および t an  $\delta$   $\ell$  60  $\ell$  Cはコンパウンド  $1\sim8$  と比較して改善されている。2  $1\sim8$  2  $1\sim8$ 

[0040]

【表2】



化合物番号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
天然ゴム <sup>1)</sup>	60	60	60	60	60	60	60	60		
SBRゲルOBR 786 (NR中50質量%)									120	120
Buna® CB 24 2)	40		40		40		40			
Buna CB <sup>®</sup> 65 31		40		40		40		40	40	40
カーボンブラック N 330	60	60	60	60	2	2	2	2	2	2
シリカVN 3					60	60	60	60	20	20
Si 69 <sup>® 4)</sup>					5	5	5	5	5	5
Koresin 5)	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4
Renopol L <sup>6)</sup>	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5
酸化亚鉛	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5
ステアリン酸	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
TMQ <sup>?)</sup>	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
6FPD <sup>R)</sup>	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5
硫黄	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5
CBS 9)	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
Vulkacit D 10)					2	2	2	2	2	2
KA 9188 <sup>11)</sup>			3	3			3	3		3

【0041】1) = SMR5 (標準マレーシアゴム)

- 2) =ネオジムポリブタジエン (Bayer AG)
- 3) =分枝鎖状のポリブタジエンゴム (Bayer AG)
- 4) =ビス(トリエトキシシリルプロピルジスルファ
- ン) (Degussa AG社のSi69 (R)
- 5) = t ーブチルフェノールおよびアセチレンからなる縮合生成物
- 6) =鉱油ベースの可塑剤
  - 7) = 2, 2, 4ートリメチルー1, 2ージヒドロキノリン (Bayer AG社のVulkanox (R) HS)
  - 8) = N 1. 3 ジメチルブチルーN' フェニルー p - フェニレンジアミン (Bayer AG社のVulkano x (R) 4020NA)

9) = N - シクロヘキシル - 2 - ベンゾチアジルスルフェンアミド (Bayer AG社の Vulkacit (R) C Z)

(Vulkarit (R) D)

11) =試験製品KA9188 (Bayer AG) (Vulcuren (R))

以下の測定量を非架橋コンパウンドの特性の特徴付けの ために参照する: ムーニー粘度M L 1+4 (100℃); ムーニー緩和MR30;130℃でのムーニースコー チ;および粘着度を測定する。

【0042】 【表3】

化合物番号	1	2	3	4	5	6	7	S	9	10
ML 1+4 (100°C) [ME]	79	75.3	48.4	44.7	78.6	71.3	48.5	46.2	55	51
MR 30 [%]	13.4	14.3	8.1	7.6	10.0	10.0	6.4	6.1	10.9	9.1
MS (130°C)	8.7	9.1	11.3	11.2	7.4	8.3	9.0	9.1	23.2	22.2
粘着度	2.0	1.3	2.0	2.0	2.0	2.0	2.8	3.0	2.8	3.7

【0043】押出試験(ガーベイダイ押出試験)において、押出速度およびダイスウェリングを測定する:

[0044]

【表4】

化合物番号:	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
押出速度[m/分]	1.2	2.2			1.3	1.7			1.6	1.8
ダイスウェル [%]	47	50.0			47.8	37.9			26.1	23.2

【0045】前記のコンパウンドに基づき、以下の試験

[0046]

結果が165℃での15分間の加硫後に得られる:

[表5]

での15分間の	)加帧传	に得り	れる:		【老	₹5]				
化合物番号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
引張強度 [MPa]	16.7	17.4	14.1	12.7	13.8	12.9	9.7	9.4	11.5	5.0
破断点伸び [%]	215	220	120	115	215	190	103	90	260	75
50%での弾性率 (MPa)	2.5	2.6	4.3	4.3	2.3	2.5	4.2	4.5	2.2	3.7
100 %での <b>弾性率</b> (MPa)	5.5	5.8	10.9	10.7	6.2	6.8	9.4	-	3.6	-
300%での弾性率 (MPa)	l		-	-			-	-	7.8	-
ショアA強度 , 23°C	75	71	80	81	84	84	83	84	72	79
ショアム強度 <b>、70°</b> C	74	74	79	79	82	83	82	83	67	75
衝撃耐性 , 23℃ [%]	50	48	57	52	54	52	59	58	39	43
衝撃耐性 , 70°C [%]	б4	60	67	54	63	62	69	69	65	72
グッドリッチフレキ ソメーク ΔΤ [°C]	22.6	20.4	20.0	21.9	19.2	21.1	17.7	20.0	9.4	7.9
グッドリッ <del>チ</del> フレキ ソメータT[°C]	141.4	141.8	136.6	139.0	136.7	137.8	132.8	133.5	123.1	117.4
tan δ (60°C)	0.094	0.106	0.096	0.101	0.114	0.123	0.104	0.106	0.069	0.049

### 【0047】コンパウンド系B

このコンパウンド系においては、本発明によるゴムコンパウンドは必要な特性に関して利点を示すことを証明している。特にガラス転移温度<-60°でを有するゴム粒子を含有するコンパウンドがヒステリシス損失(tan  $\delta$   $\angle$   $\delta$   $\circ$   $\circ$  この およびグッドリッチフレキソメーター試験における昇温( $\Delta$   $\circ$   $\circ$   $\circ$   $\circ$  に関して想到し得ない有利な特性

を示すことがわかる。

【0048】研究室用の密閉式ミキサー中で、種々のコンパウンド (phrで示す)を以下の配合による種々のBRゲルをベースに製造する。コンパウンドの成分を表に示した順序で混合する:

[0049]

【表6】

化合物番号	1*	2	3	4*	5	6	7	8
事前に素練りした天然ゴム	60	<b>6</b> 0	60	60	60	60	60	60
OBR 1052 A/0.5 DCP	60							
OBR 801/1.0 DCP		60						
OBR 821/1.0 DCP			60					
OBR 1052 B/1.0 DCP				60				
OBR 802/1.5 DCP					60		<del></del>	
OBR 803/2.0 DCP						60		
OBR 900/2.5 DCP							60	
OBR 901/4 DCP								60
Buna CB 65	40	40	40	40	40	40	40	40
カーボンブラック N 330	2	2	2	2	2	2	2	2
シリカ VN 3	20	20	20	20	20	20	20	20
Si 69 <sup>®</sup>	5	5	5	5	5	5	5	5
Koresin	4	4	4	4	4	4	4	4
Renopol L	5	5	5	5	5	5	5	5
酸化亜鉛	5	5	5	5	5	5	5	5
ステアリン酸	2	2	2	2	2	2	2	2
TMQ	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
6PPD	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5	2.5
硫黄	5	5	5	5	5	5	5	5
CBS	2	2	2	2	2	2	2	2
KA 9188	3	3	3	3	3	3	3	3

<sup>\*</sup> 本発明による

[0050]

【表7】

化合物番号	1+	2	3	4*	5	б	7	8		
ML 1+4 (100°C) [ME]	50.8	58.5	45	50.9	46.9	45.6	38.1	41.5		
MR 30 [%]	8.5	11.8	6.3	8.6	6.8	6.1	5.2	5.8		
MS (130°C)	22.8	20.1	21.9	22.2	20.9	19.8	23.1	23.8		
<b>站着度</b>	2.5	3.0	4.2	3.0	3.5	4.0	4.3	3.3		
化合物番号:	l	2	3		4	5	6	7		
押出速度 [m/分]		1.9	2.0	1	2.1	2.1	2.2	2.3		
ダイスウェル [%]	1.	20.7	18.6		19.4	20.3	19.4	17.6		

<sup>\*</sup> 本発明による

【 O O 5 1 】前記のコンパウンドに基づいて、以下の試験結果は 1 6 5 ℃での 1 5 分間の加硫時間の後に得られ

[0052]

【表8】

る:

化合物番号	1*	2	3	4*	5	6	7	8
引張強度 [MPa]	2.0	3.8	4.0	2.5	7.1	9.7	7.3	8.1
破断点伸び [%]	65	65	80	60	85	120	150	185
50%での <b>弹性率 (MPa)</b>	4.6	2.8	2.4	2.1	4.0	3.9	2.8	3.0
100%での弾性率 (MPa)		-	-		-	7.8	4.9	4.6
300% での弾性率 (MPa)		-			-	-	-	-
ショアA強度 ,23°C	65	75	72	70	81	81	75	78
ショア A 強度 .70°C	67	75	72	71	79	79	72	72
衝擊耐性 ,23℃ [%]	78	58	60	72	51	47	38	34
衝盤耐性 ,70°C [%]	84	77	77	82	69	64	63	52
グッドリッチフレキソ △T [°C] メーター	0.4	9.8	8.7	2.3	12.1	12.8	13.9	18.1
グッドリッチフレキソ T [°C] メーター	102.4	109.7	106.5	103.8	118.3	121.4	124.1	138.1
tan δ (60°C)	0.011	0.028	0.018	0.014	0.057	0.085	0.086	0.155

<sup>\*</sup>本発明による

【0053】試験が示すように、本発明により説明される目的(特に低いヒステリシス損失および動的応力下での低い昇温)は、ポリブタジェンをベースとするゴム粒子を使用する場合(SBRをベースとする粒子を有する

コンパウンド系Aでの比較も参照のこと)およびそのガラス転移温度が<-60℃の値を示す場合にのみ達成される。

### フロントページの続き

(72)発明者 アンソニー サムナー ドイツ連邦共和国 ケルン ドライザムヴェーク 48 Fターム(参考) 4J002 AC001 AC011 AC032 AC061

AC071 AC081 AC091 AC111 BB181 DA036 DE076 DE086 DE146 DE236 DE246 DG046 DG056 DJ016 DL006 FA046

FD016 GN01